# الإجابة النموذجية لاختبار التجريبي الموضوع الاول

الاجابة النمو ذجية

# التمرين الاول:

. 1- المادة هي : الهيمو غلوبين.

البنية الفراغية: رابعية.

11. أ- تحليل جدول التجربة الأولى: نسجل لكل نوع من البروتينات عدد خاص من الأحماض الأمينية.

الإستنتاج: من بين عوامل تنوع البروتينات إختلافها في عدد الأحماض الأمينية التي تدخل في تركيبها.

ب- تحليل و تفسير نتائج التجربة الثانية:

المرحلة الأولى: باستعمال مركب البوريا الذي يعيق الإنطواء و مركب B- مركابتو إيثانول الذي يعمل على تحليل الجسور الكبريتية أدى ذلك إلى فقدان البروتين للبنية الفراغية فأصبح غير وظيفي.

المرحلة الثانية: بعد فصل المركبين عن الإنزيم يستعيد الإنزيم نشاطه الطبيعي أي يصبح وظيفي و ذلك بعودة إنطواء البروتين و تشكل الجسور الكبريتية.

الإستنتاج: وظيفة (تخصص) البروتين مرتبطة ببنيته الفراغية المتعلقة بنوع الروابط التي تنشأ بين الجذور الحرة للأحماض الأمينية وفق المعلومة الوراثية.

- أ- مبدأ تقنية الهجرة الكهربائية: يعتمد على فصل البروتينات عن بعضها البعض على ورقة مبللة ببا pH معين و متصلة بقطبين موجب و سالب، حيث يتجه البروتين نحو القطب المعاكس لشحنته و المسافة المقطوعة تعتمد على كمية الشحنة و الكتلة المولية للبروتين.
  - ب- تحليل و تفسير الوثيقة (02) : إتجاه كل منhbs و hbaنحو القطب الموجب (+) لأنهما مشحونان بالسالب نتيجة فقدان الوظيفة الحمضية للبروتون أي سلكا سلوك حمض في وسط قاعدي.
    - و على مسافات مختلفة دليل على اختلاف نوعي الهيمو غلوبين.
    - ج- المقارنة بين phi لخضاب الدم و ph الوسط: ph الوسط أكبر من phi الهيمو غلوبين.
      - د- تفسير اختلاف مسافة الهجرة hba و hba : راجع إلى اختلاف في كمية الشحنة.
- ه- أصل هذا المرض: هو الإختلاف في ح أ 6 حيث استبدل الغوتاميك بالفالين نتيجة تغير على مستوى المورثة.
  - ااا. تعتمد خصوصية البروتين على نوع و عدد و ترتيب الأحماض الأمينية الداخلة في تركيبه و بنيته.

# التمرين الثاني:

# I- 1 تحليل المنحنيين:

- منحنى الشكل(أ) : - ن = 0سا ال 6.
- ز = 0سا الى6سا: في البداية يلاحظ تباث كتلة الخميرة ، وابتداءمن الساعة 4 يلاحظ زيادة معتبرة في الكتلة الحيوية لتصل الى 0.7 غ/ل عند الساعة 6.
- بعد الساعة 6 يلاحظ زيادة طفيفة في كتلة الخميرة ، وابتداء من الساعة 16 يلاحظ زيادة معتبرة وسريعة في كتلة الخميرة لتصل الى 1.6 غ/ل عند الساعة20.

منحنى الشكل(ب):

- خلال الساعة الاولى يلاحظ ثبات كل من تركيز الجلوكوز والايثانول
- ابتداء من الساعة 2: يلاحظ انخفاض سريع في تركيز الجلوكوز الى ان ينعدم عند الساعة 8 ، يقابله ارتفاع في تركيز الايثانول لتصل الى قيمة قصوى تقدر بـ 5غ/ل عند الساعة 8 .
- بعد اختفاء الجلوكوز في الساعة 8 ،يبدأ تناقص تركيز الايثانول الى ان ينعدم عند الساعة 20 من بداية التجربة.
  - 2 الظاهرة التي قامت بها الخميرة والتي تفسر المرحلة الأولى من النتائج:
    - التخمر الكحولي
    - المعادلة الكيميائية:

 $C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2 CO_2 + 2 CH_3CH_2OH + 2 ATP$ 

#### 3 - الفرضية :

- خلال المرحلة الثانية عند نفاد الجلوكوز يلاحظ استمرار نمو الخميرة مما يعني توفر طاقة كافية لنموها ، كم نلاحظ انخفاض تركيز الايثانول خلال هذه الفترة وبالتالي الفرضية هي "استعمال الخميرة لجزيئات الايثانول كمادة ايضية للحصول على الطاقة"

#### II - 1 - أ - تحليل منحنى الوثيقة (1) :

أدت إضافة شحنة من الأكسجين إلى زيادة معتبرة و بسرعة في تركيز ال <sup>+</sup>H في الوسط الخارجي أي انخفاض قيمة الوسط الخارجيPH( من 0 لتقارب06 X 10 - ومول) ثم تتناقص تدريجيا إلى أن تنعدم عند الزمن 300 ثانية.

#### ب - تفسير النتائج المحصل عليها:

- بعد إضافة O2 مباشرة يلاحظ ارتفاع سريع للبروتونات في الوسط الخارجي : يفسر ذلك بخروج البروتونات +H الناتجة عن أكسدة النواقل +TH,H من داخل الماتريس (الحشوة) الى الفراغ بين الغشائين ثم منه الى الوسط الخارجي لان الغشاء الخارجي نفود للبروتونات.
  - انخفاض تركيز البروتونات التدريجي والبطيء في الوسط الخارجي: يفسر بدخول البروتونات من الوسط الخارجي الى الداخل أي الى الحشوة عبر الكريات المدنبة مرورا بالفراغ بين غشائين.

#### ج الاستنتاج:

- O2 يحفز اكسدة النواقل +TH,H+ في الحشوة ، يرافق أكسدة النواقل المرجعة خروج البروتونات من المادة الأساسية نحو الوسط الخارجي و تراكمها (تولد تدرج في تركيز +H عل جانبي الغشاء الداخلي للميتوكوندري) .

## 2 - أ - تعليل تسمية" سلسلة أكسدة و إرجاع:"

- لأنه يتم على مستوى هذه السلسلة تتالي تفاعلات الأكسدة و الإرجاع بنقل بروتونات و إلكترونات من ناقل غشائي إلى آخر على امتداد السلسلة مرتبة حسب كمون ألأكسدة و الإرجاع متزايد.

#### 3 – استغلال الوثيقة

- مصدر الالكترونات و البروتونات التي يتم نقلها على مستوى الأغشية: اكسدة النواقل المرجعة: +NADH، او FADH2
  - الآلية الفيزيائية التي تحدد اتجاه نقل الالكترونات:
- الألية العيريائية التي تحدد المجاه نعل الالتحروبات . من الكمون المنخفض إلى الكمون المرتفع أي وفق تدرج كمون الأكسدة الإرجاعية
  - مصير الالكترونات و البروتونات في نهاية سلسلة النقل:

يكون ثاني الأكسجين (O2) المستقبل النهائي للإلكترونات في السلسلة التنفسية. يرتبط ثاني الأكسجين المرجع مع البروتونات الموجودة في المادة الأساسية لتشكيل الماء.

ج - التفاعلين الكيميائيين الأول والأخير في هذه السلسلة:

- التفاطيل الخيميائييل ادون والمخير في هذه الم - التفاعل الاول: وهو اكسدة النواقل:

NADH.H <sup>+</sup>	→ NAD <sup>†</sup>	+ 2e	+	2H⁺
FADH <sub>2</sub>	→ FAD <sup>+</sup>	+2e	+	2H <sup>+</sup>

#### التمرين الثالث

- I −1− الشخص المصاب بالسيدا هو الشخص B ، لوجود جميع البروتينات والغليكوبروتينات الخاصة بالفيروس في مصله.
- 2- أ- تعود إصابة جميع الخلايا بالفيروس بعد حقنها بالمورثة المشرفة على تركيب البروتين الغشائي CD4 إلى ألها ركبت البروتين العروب للتحريب الميروب المحروبة بدون زرع المورثة وجد أن الخلايا المصابة هي البالعة و LT4 مما الخلايا المحابة هي البالعة و CD4 مما الخلايا المحابة هي البالعة و CD4 مما الخليتان المستهدفتان من طرف الفيروس)، فمن شروط تطفل الفيروس هو وجود البروتين الغشائي CD4.
  - ب من أجل حدوث تطفل يجب أن يحدث تكامل بنيوي بين بروتين الفيروس gp120 و البروتين الغشائي CD4. و هذا ما يفسر استهداف VIH الخلايا LT4 و البالعات حبث p64 باستنساخadn من جزيئة ARN السمح بنكاثر الفيروس وحدوث النطفل
  - 3 عند الشخص B عدد الحلايا اللمفاوية LT4 أقل من عدد الحلايا LT8 يفسر على وجود إصابة فيروسية (VIH) حيث تتناقص الحلايا LTC نتيجة استهدافها من طوف الفيروس و تتزايد الحلايا السامة LTC.

بينما عند الشخص A فإن عدد خلايا LT4 كبير مقارنة ب LT8 و هذا يعني أنه ليس مصاب بفيروس السيدا.

- 4 لا يتعارض لأن أهمية الاختلاف تكمن في نوع الخلايا LT المتواجدة في المصل .
- 5 -نعم للاستجابة الخلوية دور في مقاومة الفيروس حيث تقوم الخلايا LT4 بتحفيز الخلايا LT8 على التمايز إلى خلايا سامة LTC تدمر الخلايا المصابة. لذلك فإنه في المرحلة الثانية للإصابة الأولية و في مرحلة التوقب تكون الشحنة الفيروسية منخفضة.

#### Ⅱ - 1- تفسير النتائج:

في التجربة (1) : تحلل الحُلايا السوطانية راجع إلى تعرف الحُلايا اللمفاوية LTC على محدد مولد الضد المعروض ,و بالتالي حدوث تكامل بنيوي –تعرف مزدوج–و إفراز البروفين مما أدى إلى تشكل صدمة حلولية دمرت الحُلايا السرطانية و تحللت .

في التجربة (2) : تطور الورم و موت الفأر راجع لحقننا ضد CD4 الذي تثبت على البروتين الغشائي للخلايا لل LT4 و بالتالي لم تتمكن من التعرف على مولد الضد المعروض على الخلية العارضة مما أدى إلى عدم تحفيزها للخلايا المناعية المتدخلة في هذه الاستجابة و بالتالي تطور الورم.

في التجربة (3) : تطور الورم و موت الفأر لحقننا ضد CD8 الذي تثبت عل المستقبل الغشائي CD8 ل LT8 مما أدى إلى عدم حدوث تعرف مزدوج بين الخلية اللمفاوية السامة و محدد مولد الضد و بالتالي عدم إفراز البروفين أي عدم حدوث صدمة حلولية.

2- و منه يعود ظهور السرطانات إلى أن LT4 أصبح عاجزا على تحفيز الخلايا المناعية و ذلك بتثبيط الفيروس لعمل LT4 (تثبت الفيروس على CD4 ) فلا تتمايز LT8 ممايؤدي إلى تكاثر الأورام السرطانية .

# الموضوع الثاني

## التمرين الاول

#### 1 \_ أ \_ تحديد نوع التفاعل:

- التفاعل المحفز بانزيم الهيكسوكيناز : فسفرة (تركيب)
- التفاعل المحفز بانزيم فوسفو عليكوميتاز: تماكب (تحويل)
- التفاعل المحفز بانزبم فوسفو غليكوايز وميراز : تماكب (تحويل)

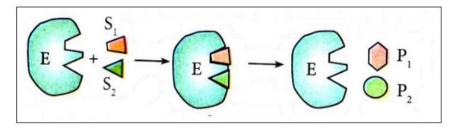
#### ب - تعليل التأثير النوعي للانزيم:

للإنزيمات " تخصص مزدوج"

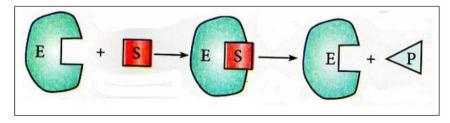
- ✓ الإنزيم فوسفو غلوكوميتاز هو إنزيم تماكب عمل على تحويل مجموعة الفوسفات من مكان في الجزيئة (ذرة الكربون رقم6) إلى مكان آخر في نفس الجزيئة (ذرة الكربون رقم1)
  - ✓ الانزيم فوسفو غليكوايزوميراز: انزيم تماكب يحفز تحويل الغلوكوز 6فوسفات إلى فراكتوز 6فوسفات (يغير ترتيب المجموعات الوظيفية داخل الجزيئة).
- √ إذن يؤثر الإنزيمان على نفس مادة التفاعل (غلوكوز 6 فوسفات) إلا أن المنتوج مختلف و هو ما يبين أن لكل إنزيم تأثير نوعى: لا يحفز إلا تفاعل واحد.
  - انزيم الهيكسوكيناز لا يرتبط الا مع مادة تفاعل و احدة : غلو كوز ، عكس الانزيمات الأخرى فهي تشترك في ارتباطها بمادة تفاعل و احدة هي الغلوكوز 6فويفات.
    - ✓ اذن يتمثل التأثير النوعي لإنزيم في ارتباطه النوعي: بمعنى أنه يؤثر إلا على مادة تفاعل واحدة نوعية.
       تمثلك الإنزيمات تخصص نوعي بالنسبة لمادة التفاعل و تخصص نوعي بالنسبة للتفاعل الكيميائي مما يبين أن

# ج ـ ارسم تخطيطي :

• التفاعل الأول: فسفرة الغلوكوز (تحويل مادتين): غلوكوز + ATP → غلوكوز 6فوسفات+ADP



• التفاعل الثاني : تماكب (تحويل مادة واحدة):



#### 2 - أ - تسمية الاحماض الأمينية وتحديد دورها:

- المجموعة A: تشكل هذه الاحماض الامينية موقع تعرف وتثبيت مادة التفاعل في مناطق جد متخصصة، حيث تلعب دور في تشكيل المعقد انزيم-مادة التفاعل.
- المجموعة B: تشكل موقع التحفيز المسؤول على التفاعل الكيميائي ،على مستوى هذا الموقع يتم كسر الرابطة التساهمية (الببتيدية) مع تثبيت جزيء ماء (إماهة).

#### ب ـ تسمية المجموع A+B:

 يسمى المجموع بالموقع الفعال للانزيم: على مستواه ييتم تثبيت مادة التفاعل وحدوث التفاعل بكسر الرابطة الببتيدية بسرعة كبيرة.

#### بـ المعلومة الإضافية والمكملة فيما يخص الـاثير النوعى للانزيم:

- نوع الاحماض الأمينية المشكلة للموقع الفعال ، تحدد الخواص الكيميائية للانزيمات (التخصص المزدوج).
- الانزيم نوعي اتجاه مادة التفاعل: يرجع ذلك الى الاحماض الامينية المشكلة لموقع التعرف على مادة التفاعل
- الانزيم يمتلك تخصص نوعى بالنسبة للتفاعل الكيميائي: يرجع ذلك الى الاحماض الامينية المشكلة لموقع التحفيز.

#### 3 \_ أ \_ تحليل مقارن لمنحنيي الوثيقة (2):

في غياب مادة TCCL يلاحظ أنخفاض سريع في تركيز مادة التفاعل مع مرور الزمن الى ان تنعدم (نفاد مادة التفاعل)
 بعد ساعتين من بداية التجربة ، بالمقابل في وجود مادة TCCL ، نلاحظ انخفاض بطيئ نسبيا في مادة التفاعل مع مرور الزمن ولكن نفاد (انعدام) مادة التفاعل يكون بعد 4 دقائق من بداية التجربة .

# الاستنتاج:

- مادة TCCL تقلل من نشاط الانزيم

#### ب ـ تفسير النتائج:

- البنية الفراغية لجزيئة TCCL مماثلة لجزء من مادة التفاعل . فهي تنافس مادة التفاعل على نفس الموقع الفعال (موقع التعرف) و مما يعيق ارتباط مادة التفاعل بالموقع الفعال، مما ينجم عنه تباطئ في سرعة التفاعل (اماهة البروتينات).
  - . فجزيئة TCCLT مثبط لانه يقلل من فعالية الانزيم ، وتنافسي لانه ينافس مادة التفاعل على الموقع الفعال.

## ج - تعليل ثبات تراكيزكل من الكيموتربسين و TCCL طوال مدة التجربة:

- TCCL لا يتم تحويلها من طرف انزيم الكيموتربسين بالرغم من تثبيتها ، لذلك تبقى تراكيزها في الوسط ثابتة .
- · الانزيم ، من خلال تعريفه فهو محفز ، يؤثر نوعيا على التفاعل الكيميائي ولا يستهلك اثناء التفاعل (يبقى تركيزه ثابت عند نهاية التفاعل) .

#### 4 \_ يشمل النص المعارف التالية

- الانزيم محفز حيوي ، يسرع من التفاعلات الكيميائية.
- الانزيمات تمتلك تخصص مزدوج (لمادة التفاعل ونوع التفاعل)
- . نشط الانزيم يتأثر بعوامل المحيط مثل درجة الحرارة المرتفعة ودرجة الحموضة PH الغير ملائمة.
  - الانزيمات لا تستهلك اثناء التفاعل

# التمرين الثانى

## I-1- حساب السرعة:

تطبيق القانون w/s 20 .. v=D/T بين 1و2 و m/s8 بين 2 و3

2- التفسير: يعود اختلاف السرعة اما لكبر قطر الألياف بين 1و2 مقارنة بـ 2و8 أو نظر الغياب غمد النخاعين  $\pi$ 

#### 1-أ- وضح دور ومكان تأثير كل من النواقل العصبية مع التعليل:

- دور الانكيفالين : مثبط
- مكان التأثير: المشبك بين الخلية | والخلية D
- التعليل: نلاحظ إفراط في الاستقطاب سعته 25 ملي فولط (الكمون المسجل يقدر بـ -95 ملي فولط) فقط على مستوى
  R2 ، على العكس من ذلك لا نلاحظ الا كمون الراحة قدره -70 ملي فولط على مستوى R4,R3,R1 بعد إضافة الانكيفالين.
  - دور المادة P : منبهة
  - مكان التأثير: المشبك بين الخلية D والخلية L.
- التعليل: الاننا نلاحظ تسجيل كمون بعد مشبكي تنبيهي سعته 20 ملي فولط (قيمة الكمون المسجل -50 ملي فولط) فقط على مستوى R3.R2.R1 بعد على مستوى R3.R2.R1 بعد إضافة المادة P.

# ب- رسم تخطيطي لآلية عمل مشبك مثبط

## 2- أ تفسير النتائج التي تم الحصول عليها في الحالة (أ) :

- رسالة عصبية لـ 3كمونات عمل/6ملي ثانية عمل لها نفس السعة المقدرة بـ 100 ملي فولط (قيمة الكمون تقدر بـ +30 ملي فولط) تم تسجيلها على مستوى R2 والالكترود R3 .وهذا ما يثبت أن التنبيه فعال وأن كمونات العمل المنتشرة على نفس الخلية كلها تحافظ على نفس السعة ونفس التردد (التواتر).
- وبالمثل نلاحظ رسالة عصبية على مستوى R5لها نفس السعة الملاحظة على مستوى R2 و R3 الكن ترددها ضعيف يقدر بـ 2 كمون عمل/6ملي ثانية بعد وصول أستقطاب الغشاء إلى العتبة (كمون بعد مشبكي يساوي عتبة توليد كمون العمل) و هذا يدل على أن المشبك بين الخليتين D و L تنبيهي ولكنه يقلل فقط ترددات الرسالة العصبية و عدم الزيادة في سعتها.
- عل عكس ذلك نسجل دائما كمون راحة قدره -70 ملي فولط على مستوى R1 وهذا يدل أن الرسالة العصبية المتولدة على مستوى المستقبل الحسي للألم لا تنتقل من الخلية D إلى الخلية I .

- ب المقارنة بين التسجيلات المحصل عليها في الحالة (ب) مع تسجيلات الحالة (أ) :
- نسجل كمون عمل واحد على مستوى R1 في وجود السيروتنين الحالة (ب) على العكس لا نسجل أي كمون عمل في الحالة (أ).
- نسجل إفراط في الاستقطاب على مستوى R2 في غياب السيروتنين (الحالة ب) على العكس نسجل 3كمونات عمل خلال 6 ملى ثانية في (الحالة أ).
- لا توجد أية استجابة ولا تسجيلات على مستوى R3 و R5 في وجود السيروتنين (الحالة ب) ، على العكس نسجل 3 كمونات عمل /6ملى ثانية في R3 وتسجيل 2 كمون عمل/6ملى ثانية في (الحالة أ) .
  - وهذا يدل على ان السيروتنين ينبه فقط الخلية | ويمنع انتشار رسالة الاحساس بالالم في الخلية D .
    - يؤثر السيروتنين بين المحور الاسطواني للخلية S والخلية 1.

# التمرين الثالث 1-

أ - اسم العضيّة: صانعة خضراء

الرسم مع البيانات:

ب- المعلومة: تقوم الصانعة الخضراء في وجود الضوء بعملية التركيب الضوئي حيث تستعمل CO<sub>2</sub> و الماء لتركيب المادة العضوية (CnH2nO<sub>n</sub>) وينطلق خلالها O<sub>2</sub>

ج - معادلة التركيب الضوئى:

د- مقر التفاعلات:

- \* أكسدة الماء وبالتالى انطلاق O<sub>2</sub> : مقره غشاء التيلاكوئيد .
- \* تثبيت CO2 وبالتالى تركيب المادة العضوية: مقره الحشوة.

2 - أ- التفسير:

- \*1\* عدم انطلاق O2 يدل على عدم أكسدة الماء بسبب غياب مستقبل الالكترونات والضوء.
  - \*2\* عدم انطلاق O2 يدل على عدم أكسدة الماء بسبب غياب مستقبل الالكترونات.
    - \*3\* عدم انطلاق O2 يدل على عدم أكسدة الماء بسبب غياب الضوء.
  - \*4\* انطلاق O2 يدل على أكسدة الماء بسبب وجود الضوء ومستقبل الالكترونات.
  - فالعلاقة: في وجود الضوء يتأكسد الماء فينطلق O2 وتنتقل الالكترونات إلى مستقبل الالكتر و نات .

2NADP+ +2 H2O \_\_\_\_\_\_ 2( NADPH+H+) + O2 ب- المعادلة :

ج- النتيجة المتوقعة عدم انطلاق O2.

التعليل: في وجود DCMU لا تنتقل الالكترونات بين الأنظمة الضوئية وبالتالي لا يتأكسد الماء .

3- مراحل تثبیت CO<sub>2</sub>

- يتثبت CO<sub>2</sub> على RudiP ليتشكل مركب سداسي مؤقت ينشطر سريعا إلى 2APG .
- ينشط APG باستعمال ATP ليعطي AdiPG الذي يرجع باستعمال +AADPH.H ليعطى PGAId .

- يستخدم جزء من PGAld في تجديد RudiP أثناء تفاعلات حلقة كالفن وبينسون .

- ويستخدم الجزء الأخر في تركيب المادة العضوية من سكريات وأحماض أمينية ودسم .